

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 751 150 A1

Corr. US 5,821,349 D!

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(43) Date de publication:
02.01.1997 Bulletin 1997/01(51) Int Cl.⁶ C08B 37/16, A61K 47/48,
A61K 9/127

(21) Numéro de dépôt: 96401426.0

(22) Date de dépôt: 27.06.1996

(84) Etats contractants désignés:
CH DE GB IT LI NL SE

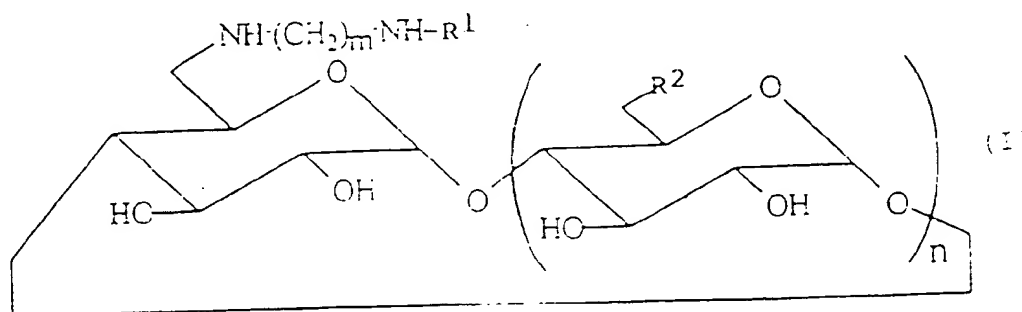
(30) Priorité: 29.06.1995 FR 9507841

(71) Demandeur: COMMISSARIAT A L'ENERGIE
ATOMIQUE
75015 Paris (FR)(72) Inventeurs:
• Djedaini-Pilard, Florence
91150 Etampes (FR)• Lin, Jing
91600 Savigny-sur-Orge (FR)
• Perly, Bruno
78320 La Verrière (FR)(74) Mandataire: Dubois-Chabert, Guy et al
c/o BREVATOME
25, rue de Ponthieu
75008 Paris (FR)

(54) Dérivés de cyclodextrines, leur préparation et leur utilisation pour incorporer des molécules hydrophobes dans des systèmes de tensioactifs organisés

(57) L'invention concerne des dérivés de cyclodextrines, leur préparation et leur utilisation pour incorporer des molécules hydrophobes dans des systèmes tensioactifs organisés.

Ces dérivés de cyclodextrines répondent à la formule :



dans laquelle R^1 représente un groupe protecteur d'une fonction amine, les R^2 qui peuvent être identiques ou différents, représentent OH ou $NH-CH_2m-NHR^1$. m est un nombre entier allant de 2 à 18, et n est égal à 5, 6 ou 7.

EP 0 751 150 A1

Description

La présente invention a pour objet de nouveaux dérivés de cyclodextrines, utilisables en particulier pour l'incorporation en milieu aqueux de composés chimiques hydrophobes tels que des molécules pharmaceutiquement actives.

De façon plus précise, elle concerne des dérivés amphiphiles de cyclodextrines susceptibles de permettre, d'une part, l'inclusion de molécules hydrophobes dans la cyclodextrine pour former un complexe d'inclusion et, d'autre part, l'incorporation de tels complexes dans des systèmes de tensioactifs organisés tels que des petites vésicules phospholipidiques.

Cette incorporation est destinée à permettre le transport de la molécule hydrophobe, par exemple d'un principe actif, en particulier par voie transmembranaire, par exemple transdermique.

Les cyclodextrines ou cyclomaltooligosaccharides sont des composés d'origine naturelle formés par l'enchaînement de 6, 7 ou 8 unités glucose liées en α 1 \rightarrow 4. De nombreux travaux ont montré que ces cyclodextrines pouvaient former des complexes d'inclusion avec des molécules hydrophobes et permettre ainsi la solubilisation de ces molécules dans des milieux aqueux. De nombreuses applications ont été proposées pour tirer profit de ce phénomène, en particulier dans le domaine pharmaceutique, comme il est décrit par D. Duchêne dans l'ouvrage intitulé "Cyclodextrins and their industrial uses", chapitre 6, page 213 à 257, Editions de Santé, 1987. Des compositions pharmaceutiques utilisant des cyclodextrines ont d'ailleurs été commercialisées au Japon, en Italie et plus récemment en France, par exemple par Pierre Fabre Médicament pour le Brexin® qui est un complexe d'inclusion du Piroxicam dans la β -cyclodextrine.

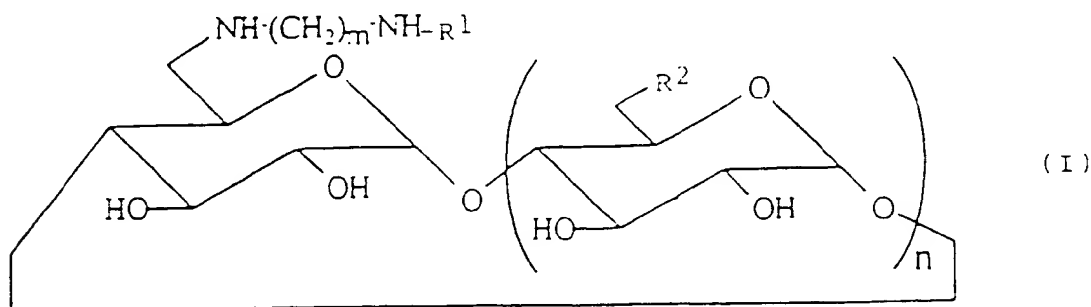
Parmi les cyclodextrines utilisables, la β -cyclodextrine qui comporte 7 unités glucose, est la plus adaptée au niveau de la taille de sa cavité et elle est la moins coûteuse des trois. De nombreuses modifications chimiques de la β -cyclodextrine ont été décrites afin de la rendre amphiphile dans le but de l'incorporer à des systèmes organisés.

Ainsi, L. Jullien et coll ont décrit dans J. Chem. Soc. Perkin Trans 2, 1993, p. 1011-1020, des dérivés de β -cyclodextrine comportant des chaînes aliphatiques situées en positions primaire et secondaire, en vue d'incorporer ces dérivés de cyclodextrines dans des vésicules de phosphatidylcholine. Ces dérivés sont amphiphiles et peuvent donc être incorporés dans les vésicules, mais la cavité interne de la cyclodextrine n'est plus accessible en raison du fort encombrement stérique des chaînes aliphatiques. Par conséquent, ces dérivés sont incapables d'inclure des molécules hydrophobes, en particulier des molécules de principe actif.

N. Bellanger et B. Perly ont décrit dans J. Mol. Struct., 1992, 273, pages 215-226, des dérivés aminés de cyclodextrines comportant une seule chaîne aliphatique sur le groupe amine de la mono-6-désoxy-6-amino-cyclodextrine, obtenus par réaction du dérivé aminé avec un acide carboxylique. Bien que ces dérivés ne comportent qu'une seule chaîne aliphatique, ils présentent l'inconvénient de conduire à une auto-inclusion de la chaîne aliphatique dans la cyclodextrine, ce qui ne permet ni l'incorporation à de petites vésicules de phospholipides, ni l'inclusion de molécules hydrophobes dans la cavité interne de la cyclodextrine.

La présente invention a précisément pour objet d'autres dérivés de cyclodextrines, qui comportent une ou plusieurs chaînes aliphatiques leur conférant des propriétés amphiphiles, sans conduire pour autant au phénomène d'auto-inclusion de la ou des chaînes dans la cyclodextrine. De ce fait, on peut obtenir à partir de tels dérivés des complexes d'inclusion contenant une molécule hydrophobe et l'incorporation de ces complexes dans des vésicules de phospholipides.

Selon l'invention, le dérivé de cyclodextrine répond à la formule :



dans laquelle R^1 représente un groupe protecteur d'une fonction amine, les R^2 qui peuvent être identiques ou différents, représentent OH ou $NH-(CH_2)_m-NHR^1$, m est un nombre entier allant de 2 à 18, et n est égal à 5, 6 ou 7.

Dans ce dérivé, on obtient les propriétés amphiphiles grâce au greffage d'au moins une chaîne aliphatique $(CH_2)_m-NH-R^1$ qui ne donne pas lieu à un phénomène d'auto-inclusion lorsque le dérivé de cyclodextrine est en milieu aqueux.

De ce fait, on peut obtenir à partir de ce dérivé un complexe d'inclusion par incorporation d'une molécule hydrophobe dans la cavité interne de la cyclodextrine, et incorporer ce complexe d'inclusion dans des petites vésicules de phospholipides.

De préférence, le dérivé de cyclodextrine comporte une seule chaîne aliphatique, tous les R^2 représentant OH.

Dans le dérivé de cyclodextrine de l'invention, le groupe R^1 joue le rôle de groupe protecteur de la fonction amine NH_2 . Pour remplir ce rôle, R^1 peut représenter le groupe nitrophénylsulfényle, le groupe fluorène-9-yl méthoxycarbonyle ou un groupe de formule $COOR^3$ dans laquelle R^3 peut être un groupe alkyle, linéaire ou ramifié, ou aryle éventuellement substitués.

Lorsqu'on utilise un groupe alkyle, celui-ci a généralement de 4 à 18 atomes de carbone, et il est de préférence ramifié.

Le groupe aryle peut être par exemple le groupe benzyle.

Avantageusement R^3 représente le groupe tert-butyle.

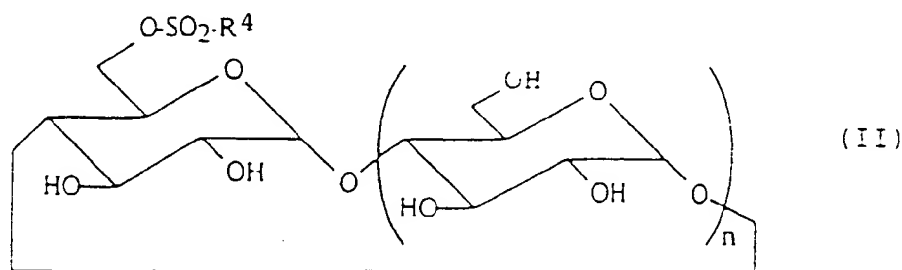
Les dérivés de cyclodextrine de l'invention peuvent être des dérivés de l' α -, β - ou γ -cyclodextrine. De préférence, on utilise les dérivés de la β -cyclodextrine, ce qui correspond dans la formule (I) donnée ci-dessus au cas où n est égal à 6.

La chaîne aliphatique du dérivé de cyclodextrine de l'invention peut comporter entre les deux groupes amino, 2 à 18 atomes de carbone. On obtient en particulier de bons résultats, lorsque m est compris entre 6 et 12, par exemple égal à 6.

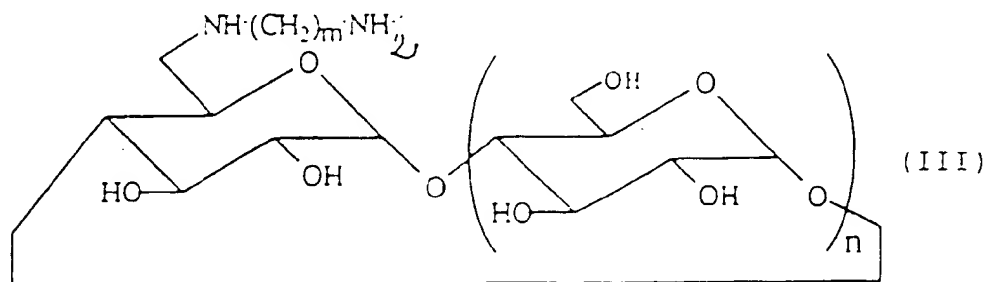
Les dérivés de cyclodextrine de l'invention peuvent être préparés par des procédés classiques. Ainsi, on peut préparer les dérivés de formule (I) dans laquelle tous les R^2 représentent OH, à partir des dérivés tosylés ou naphthosulfonylés correspondants.

Aussi, l'invention a également pour objet un procédé de préparation du dérivé de cyclodextrine répondant à la formule (I) donnée ci-dessus dans laquelle tous les R^2 représentent OH, qui comprend les étapes suivantes :

a) faire réagir un dérivé de cyclodextrine de formule :



dans laquelle R^4 est un groupe tosylé ou naphtosulfonylé, et n est égal à 5, 6 ou 7, avec un diaminoalcane de formule $NH_2 \cdot (CH_2)_m \cdot NH_2$ dans laquelle m a la signification donnée ci-dessus, pour obtenir un dérivé de cyclodextrine de formule :



dans laquelle n et m sont tels que définis ci-dessus, et

b) faire réagir le dérivé de formule (III) avec un réactif comportant le groupe protecteur R^1 pour obtenir le dérivé de cyclodextrine de formule (I).

Dans l'étape a) de ce procédé, on fait réagir le dérivé de cyclodextrine de formule (II) avec le diaminoalcane voulu dans un solvant organique tel que le diméthyl formamide (DMF) en présence d'une amine tertiaire telle que la diisopropyl éthylamine, pour accélérer la réaction.

On peut séparer le dérivé de formule (III) ainsi obtenu du milieu réactionnel par évaporation du solvant et par précipitation. On peut renouveler l'étape de précipitation et purifier ensuite le dérivé par chromatographie échangeuse d'ions afin d'éliminer la cyclodextrine naturelle n'ayant pas réagi. La précipitation peut être effectuée en ajoutant le mélange réactionnel concentré dans un solvant organique tel que l'acétone, et en séparant ensuite le précipité formé par filtration ou centrifugation. On parvient ainsi à éliminer totalement les dérivés de l'acide sulfonique ainsi que la diamine présente en excès et la diisopropyléthylamine qui sont tous solubles dans un solvant organique tel que l'acétone.

Dans l'étape b), on fait réagir le dérivé de formule (III) avec le réactif voulu, par exemple un dicarbonate de ditert-butyle lorsque R^1 représente le groupe tert-butyloxycarbonyl, dans un solvant organique tel que le DMF.

Lorsque R^1 représente le groupe nitrophényle sulfényle, le réactif utilisé peut être le chlorure de nitrophényl sulfényle.

Lorsque R^1 représente le groupe fluorène-9-yl-méthoxy carbonyl, le réactif utilisé peut être le fluorène-9-yl-méthoxy succinimidyl carbonate.

Lorsque R^1 est le groupe benzyloxycarbonyl ou un groupe de formule $-COOR^3$, on peut utiliser pour cette réaction le chlorure ou l'azide de benzyloxycarbonyl.

Le dérivé de cyclodextrine de formule (I) ainsi obtenu peut être purifié par précipitations successives dans un solvant organique tel que l'acétone.

Le dérivé tosylé ou naphtosulfonylé de formule (II) utilisé comme produit de départ dans le procédé de l'invention peut être préparé par réaction de chlorure de p-toluène sulfonyl ou de chlorure de naphtosulfonyl sur la cyclodextrine correspondante en milieu aqueux.

Lorsque l'on veut préparer un dérivé de cyclodextrine répondant à la formule (I) donnée ci-dessus, dans laquelle un ou plusieurs R^2 représentent $NH-(CH_2)_m-NHR^1$, on peut partir des dérivés halogénés, bromés ou iodés, correspondants que l'on fait réagir avec le diaminoalcane de formule $NH_2-(CH_2)_m-NH_2$, puis effectuer comme précédemment une réaction en vue de protéger les groupes amines du dérivé de cyclodextrine par les groupes protecteurs voulus.

L'invention a encore pour objet les complexes d'inclusion du dérivé de cyclodextrine de formule (I) avec un composé chimique hydrophobe telle qu'une molécule pharmaceutiquement active.

Les composés chimiques hydrophobes susceptibles d'être inclus dans le dérivé de cyclodextrine de l'invention peuvent être de différents types. A titre d'exemple de tels composés on peut citer des produits cosmétiques, des vitamines, des molécules pharmaceutiquement actives telles que celles décrites par D. Duchêne dans l'ouvrage intitulé "Cyclodextrins and their industrial uses" précédemment mentionné.

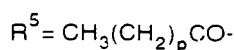
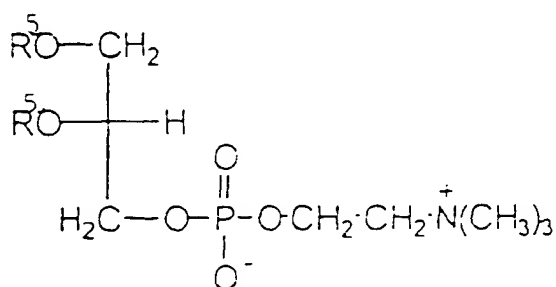
De préférence dans l'invention, le composé chimique hydrophobe est une molécule pharmaceutiquement active.

A titre d'exemple de telles molécules, on peut citer les composés aromatiques de la famille des anthracyclines.

Comme on l'a indiqué plus haut, les dérivés de cyclodextrines de l'invention sont particulièrement intéressants en vue de leur incorporation, notamment sous la forme de complexes d'inclusion contenant des molécules hydrophobes, dans des systèmes organisés de tensioactifs.

Aussi, l'invention a aussi pour objet un système de tensioactif organisé comprenant un dérivé de cyclodextrine ou un complexe d'inclusion de ce dérivé conformes à l'invention.

Les tensioactifs susceptibles de former de tels systèmes organisés peuvent être de différents types. A titre d'exemple, on peut citer les phospholipides répondant à la formule générale suivante :



dans laquelle R^5 représente $CH_3(CH_2)_p$ CO- avec p étant un nombre entier allant de 6 à 18.

Ces phospholipides sont capables de former de petites vésicules unilamellaires. C'est le cas en particulier du dimyristidylphosphatidylcholine (DMPC) qui répond à la formule ci-dessus avec $p = 12$.

Pour incorporer le complexe d'inclusion dans le système organisé de tensioactif, on peut dissoudre le complexe dans l'eau, puis ajouter le tensioactif et soumettre l'ensemble à une sonication.

D'autres caractéristiques et avantages de l'invention apparaîtront mieux à la lecture des exemples suivants donnés bien-entendu à titre illustratif et non limitatif, en référence aux figures 1 à 3 annexées.

Les figures 1 et 2 illustrent les spectres de résonance magnétique nucléaire du proton du dérivé de cyclodextrine obtenu dans l'exemple 1 (spectre 1), du complexe d'inclusion obtenu dans l'exemple 2 (spectres 2 et 4), et de l'ASANA seul (spectre 3).

La figure 3 illustre les spectres de résonance magnétique nucléaire du ^{31}P du complexe d'inclusion de l'invention dans le DMPC (spectre 5), du DMPC avec le dérivé de cyclodextrine de l'exemple 1 (spectre 6) et du DMPC seul (spectre 7).

EXEMPLE 1 : Préparation du mono-6-désoxy-6-N-Boc-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose.

a) Préparation du mono-6-désoxy-6-p-toluène sulfonyl-cyclomaltoheptaose.

60 g de cyclomaltoheptaose (52.8 mmol) sont mis en suspension dans 500 ml d'eau distillée. On ajoute goutte à goutte 6.57 g (164 mmol) de soude caustique dissoute dans 20 ml d'eau sur 5 minutes avec forte agitation magnétique. A la solution limpide obtenue sont ajoutés 10.08 g (52.9 mmol) de chlorure de p-toluène sulfonyle dans 30 ml d'acétonitrile goutte à goutte sur 10 minutes. Après 2 h d'agitation à température ambiante, le précipité formé est éliminé par filtration et le filtrat est conservé 48 h à 4°C. Le précipité est isolé par filtration sous vide, lavé par 50 ml d'eau glacée et recristallisé immédiatement dans l'eau bouillante. Après une nuit à 4°C, le précipité est filtré et séché sous vide à 30°C. On obtient ainsi 7.5 g (12 %) d'un composé pur conforme aux spécifications.

b) Synthèse du mono-6-désoxy-6-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose.

Dans un ballon de 250 ml, surmonté d'un réfrigérant, on introduit 450 mg (3.87 mmol) de diaminohexane en solution dans 15 ml de DMF. On ajoute goutte à goutte 400 μ l (2.33 mmol) de diisopropyléthylamine et on laisse sous agitation pendant 10 min. 1 g (0.776 mmol) du mono-6-désoxy-6-p-toluène sulfonyl-cyclomaltoheptaose obtenu précédemment en solution dans 10 ml de DMF est ajouté goutte à goutte à la solution précédente. Le mélange réactionnel est maintenu 3 jours sous agitation et à 75°C. Le solvant est éliminé sous pression réduite à 40°C. L'huile résiduelle est reprise par 5 ml d'eau, puis traitée par 150 ml d'acétone. Après une nuit à 4°C, le précipité est isolé, lavé à l'acétone et séché sous vide à 30°C. On obtient 700 mg (73 %) de mono-6-désoxy-6-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose. L'aminocyclodextrine obtenue contient toujours une faible proportion de cyclodextrine non modifiée provenant de l'étape de tosylation. Cette dernière est éliminée facilement par une chromatographie sur résine échangeuse d'ion comme suit. Une solution de mono-6-désoxy-6-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose (700 mg) dans 10 ml d'eau est appliquée à une colonne contenant 70 ml de résine Lewatit SP 1080 sous forme H^+ (Merck) en suspension dans l'eau. Après lavage par 200 ml d'eau, la mono-6-désoxy-6-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose est éluée par une solution aqueuse d'ammoniaque à 6 %. 200 ml de l'éluat basique sont collectés et concentrés sous vide à 30°C. Les dernières traces d'ammoniaque sont éliminées par évaporation sous vide en présence de 20 ml d'eau. Le résidu est repris dans un minimum d'eau et est précipité par 80 ml d'acétone, maintenu à 4°C pendant une nuit, isolé par filtration, lavé à l'acétone et séché sous vide à 30°C. On obtient ainsi 580 mg de composé final totalement débarrassé de la cyclodextrine d'origine.

MS : $m/z = 1233 [M+H]^+$ ($M = 1232$ calc pour $C_{48}N_2O_{34}H_{84}$) :

RMN (^{13}C , 125 MHz, d_6 -DMSO) : 106 ppm (C-1), 88 et 85.5 ppm (C-4), 77-74.5 ppm (C-2, C-3 et C-5), 63.8 ppm (C-6), 54 ppm ($-NH-CH_2$ et CH_2-NH_2), 33.6-30.5 ppm (4 CH_2).

c) Synthèse du mono-6-désoxy-6-N-Boc-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose.

A 50 mg (0.041 mmol) de mono-6-désoxy-6-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose dans 5 ml de DMF, on ajoute 12 μ l (0.049 mmol) de di-tert-butylbicarbonate à 0°C et sous agitation. On laisse revenir à température ambiante et sous agitation pendant 2 jours et on élimine le solvant sous pression réduite à 30°C jusqu'à l'obtention d'une huile. Celle-ci est traitée par 75 ml d'acétone. Après une nuit à 4°C, le précipité est isolé, lavé à l'acétone et séché sous vide à 30°C. On obtient 46 mg (86%) de mono-6-désoxy-6-N-Boc-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose.

MS : $m/z = 1333 [M+M]^+$ ($M = 1332$ calc pour $C_{53}H_{92}O_{36}N_2$) :

IR : $\nu = 1665 \text{ cm}^{-1}$ (NHCO) :

RMN (1H , 500 MHz, D_2O) : 5.05-5.20 ppm (H-1), 4.13 ppm (H-6A), 3.85-3.95 ppm (H-3), 3.65-3.74 ppm (H-2)

3.60-3.72 ppm (H-4). 3.41 ppm (H-4A) 4.29. 4.05. 3.95-3.75 et 3.63 ppm (H-5). 3.85 et 3.72 ppm (CH-a' et CH-b') 3.24 ppm (CH₂-C). 2.97 et 2.91 ppm (CH-a" et CH-b"). 1.60 ppm (CH₂-d). 1.40 ppm (CH₂-e). 1.30 ppm (CH₂-f). 1.52 ppm ((CH₃)₃).

5 EXEMPLE 2 : Préparation d'un complexe d'inclusion du mono-6-désoxy-6-N-Boc-diamino-hexane-cyclomaltoheptaose et du sel de sodium de l'acide anthraquinonesulfonique(ASANA).

On prépare le complexe d'inclusion de l'ASANA en formant une solution aqueuse comprenant 6 mol/l d'ASANA et 6 mol/l de mono-6-désoxy-6-N-Boc-diaminohexane-cyclomaltoheptaose. On examine ensuite la solution par spectrométrie par RMN du proton à 500 MHz et à 298 K dans D₂O. Le spectre obtenu dans ces conditions est représenté sur les figures 1 et 2 (spectres 2 et 4). Sur ces figures, on a également représenté le spectre de la cyclodextrine de l'exemple 1 seule (spectre 1) et de l'ASANA seule (spectre 3).

Sur la figure 1, le spectre 1 est le spectre obtenu avec une solution aqueuse à 6 mol/l du dérivé de cyclodextrine seule.

Si l'on compare les spectres 1 et 2 de la figure 1, on remarque que l'analyse des déplacements chimiques des différents protons montre une variation des déplacements chimiques des protons H-3 et H-5 de la β -cyclodextrine modifiée par inclusion.

Sur la figure 2 (le spectre 3) est le spectre obtenu avec une solution aqueuse contenant uniquement 6 mol/l d'ASANA.

Si l'on compare les deux spectres 3 et 4, le déplacement des protons aromatiques de l'ASANA met en évidence l'inclusion de celui-ci dans la cavité du dérivé de cyclodextrine.

EXEMPLE 3 : Incorporation du complexe d'inclusion de l'exemple 2 à de petites vésicules unilamellaires de dimyristoylphosphatidylcholine (DMPC).

On prépare une solution (CHCl₃/MeOH 85 : 15) 15 mM de DMPC. On évapore le solvant sous pression réduite à 25°C et on ajoute ensuite 500 μ l d'eau. On agite le tout au moyen d'un vortex afin d'obtenir une suspension homogène et on lyophilise. A la solution de complexe décrite dans l'exemple 2 ou à une solution à 6 mmol/l du dérivé de cyclodextrine seule de l'exemple 1, on ajoute la DMPC lyophilisée. L'ensemble est d'abord agité, puis soniqué pendant 20 min jusqu'à l'obtention d'une solution transparente.

On examine ensuite la solution par spectrométrie RMN du ³¹P à 81 MHz. Le spectre obtenu dans ces conditions est représenté sur la figure 3 (spectre 5).

Sur cette figure, le spectre 6 est celui obtenu lorsqu'on utilise une solution à 6 mmol/l du dérivé de cyclodextrine seul de l'exemple 1 au lieu de la solution du complexe d'inclusion de l'exemple 2, et le spectre 7 est celui de la solution de départ à 15 mmol/l de DMPC.

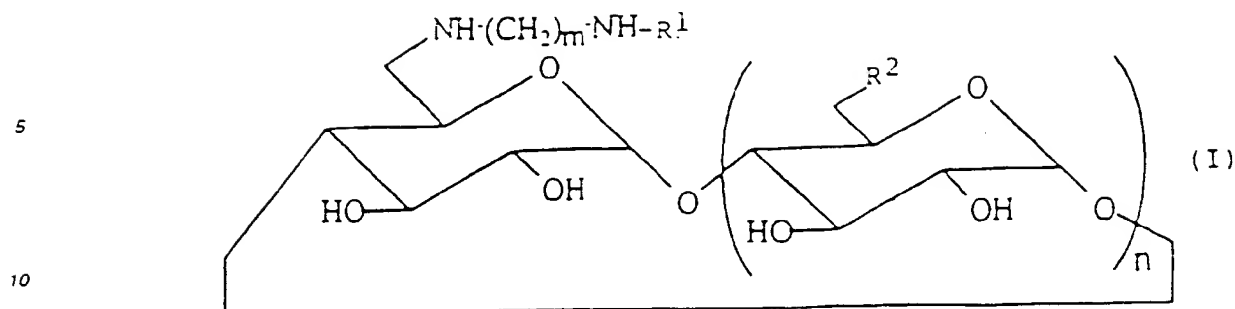
En comparant ces spectres, on peut voir que l'inclusion de l'ASANA dans la cavité du dérivé de cyclodextrine favorise l'incorporation de la chaîne hydrophobe dans les petites vésicules unilamellaires de DMPC.

Ces vésicules de DMPC sont des modèles de membranes biologiques. L'incorporation des chaînes aliphatiques du dérivé de cyclodextrine conduit à des structures de type vésiculaire tapissées de cavités de cyclodextrine restant à l'extérieur qui peuvent inclure des molécules exogènes hydrophobes de façon spécifique.

Ainsi, les dérivés de cyclodextrine de l'invention peuvent être incorporés à de petites vésicules unilamellaires de phospholipides tout en conservant leur capacité d'inclusion de molécules hydrophobes.

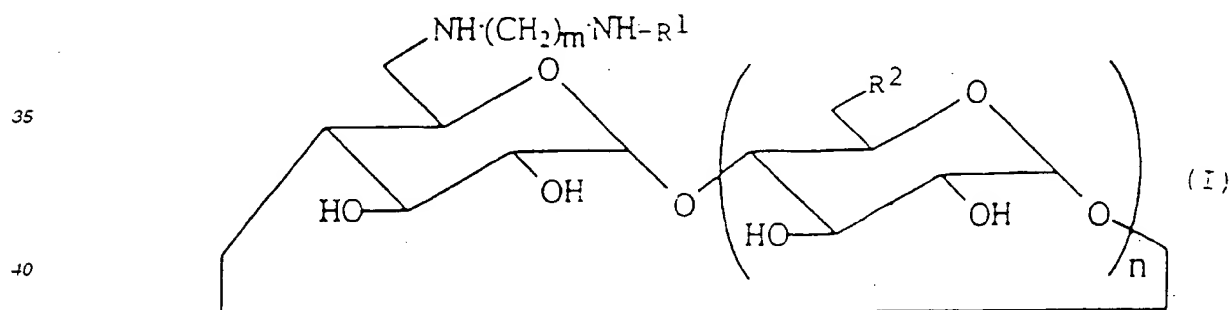
45 Revendications

1. Dérivé de cyclodextrine répondant à la formule :



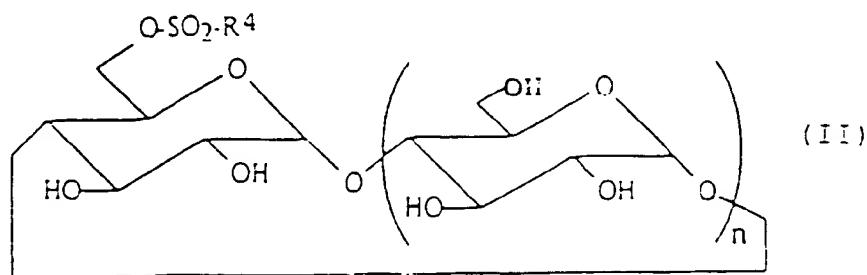
15 dans laquelle R^1 représente un groupe protecteur d'une fonction amine, les R^2 qui peuvent être identiques ou différents, représentent OH ou $\text{NH}-(\text{CH}_2)_m-\text{NHR}^1$, m est un nombre entier allant de 2 à 18, et n est égal à 5, 6 ou 7.

- 20 2. Dérivé de cyclodextrine selon la revendication 1, caractérisé en ce que R^1 est le groupe nitrophénylsulfényle, le groupe fluorène-9-yl-méthoxy carbonyle, ou un groupe de formule $-\text{COOR}^3$ dans laquelle R^3 est un groupe alkyle ou aryle éventuellement substitué.
- 25 3. Dérivé selon la revendication 2, caractérisé en ce que R^1 est le groupe t-butyl oxycarbonyl.
4. Dérivé de cyclodextrine selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que tous les R^2 représentent OH.
5. Dérivé de cyclodextrine selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisé en ce que n est égal à 6.
6. Dérivé de cyclodextrine selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisé en ce que m est égal à 6.
- 30 7. Procédé de préparation d'un dérivé de cyclodextrine répondant à la formule :

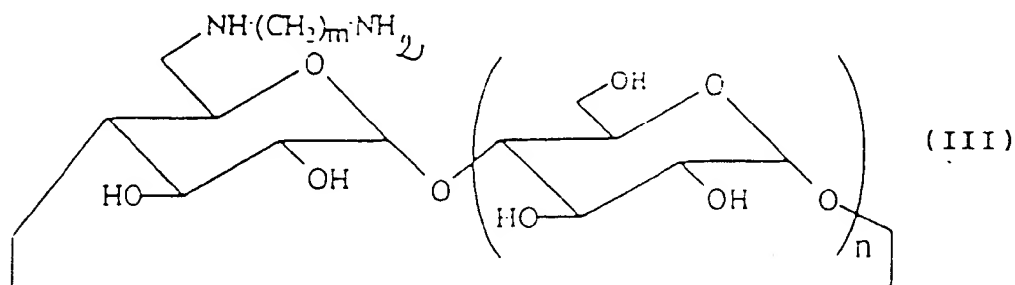


45 dans laquelle R^1 représente un groupe protecteur d'une fonction amine, les R^2 représentent OH, m est un nombre entier allant de 2 à 18, et n est égal à 5, 6 ou 7, caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :

- 50 a) faire réagir un dérivé de cyclodextrine de formule :
- 55



15 dans laquelle R^4 est un groupe tosylo ou naphtosulfonylo, et n est égal à 5, 6 ou 7, avec un diamino alcane de formule $NH_2-(CH_2)_m-NH_2$ dans laquelle m a la signification donnée ci-dessus, pour obtenir un dérivé de cyclodextrine de formule :



30 dans laquelle n et m sont tels que définis ci-dessus, et

b) faire réagir le dérivé de formule (III) avec un réactif comportant le groupe protecteur R^1 pour obtenir le dérivé de cyclodextrine de formule (I).

- 35 8. Complexe d'inclusion d'un dérivé de cyclodextrine selon l'une quelconque des revendications 1 à 6 avec un composé chimique hydrophobe.
9. Complexe selon la revendication 8, caractérisé en ce que le composé chimique hydrophobe est une molécule pharmaceutiquement active.
- 40 10. Complexe selon la revendication 9, caractérisé en ce que la molécule pharmaceutiquement active est une anthracycline.
- 45 11. Système de tensioactif organisé comprenant un dérivé de cyclodextrine selon l'une quelconque des revendications 1 à 6 ou un complexe d'inclusion selon l'une quelconque des revendications 8 à 10.
12. Système selon la revendication 10, caractérisé en ce que le tensioactif est un phospholipide.

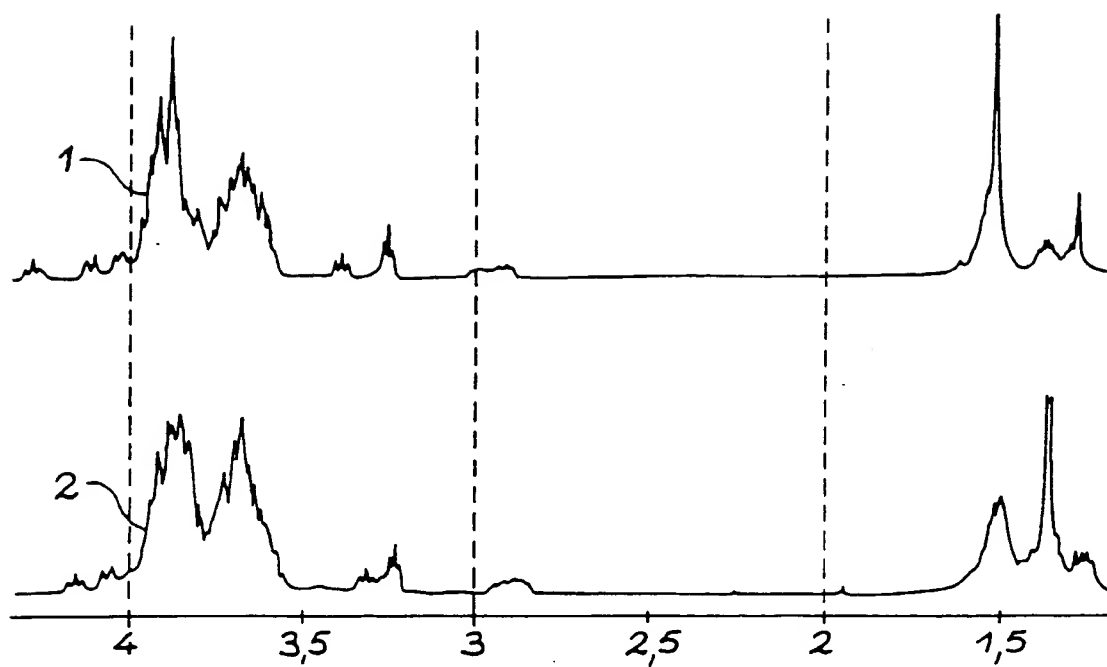


FIG. 1

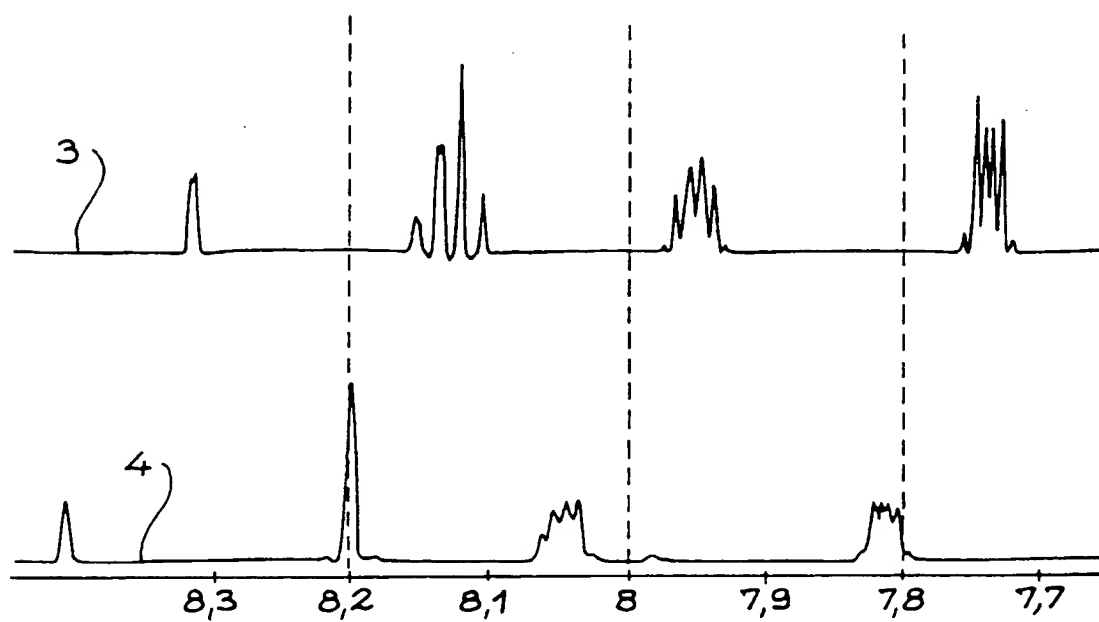


FIG. 2

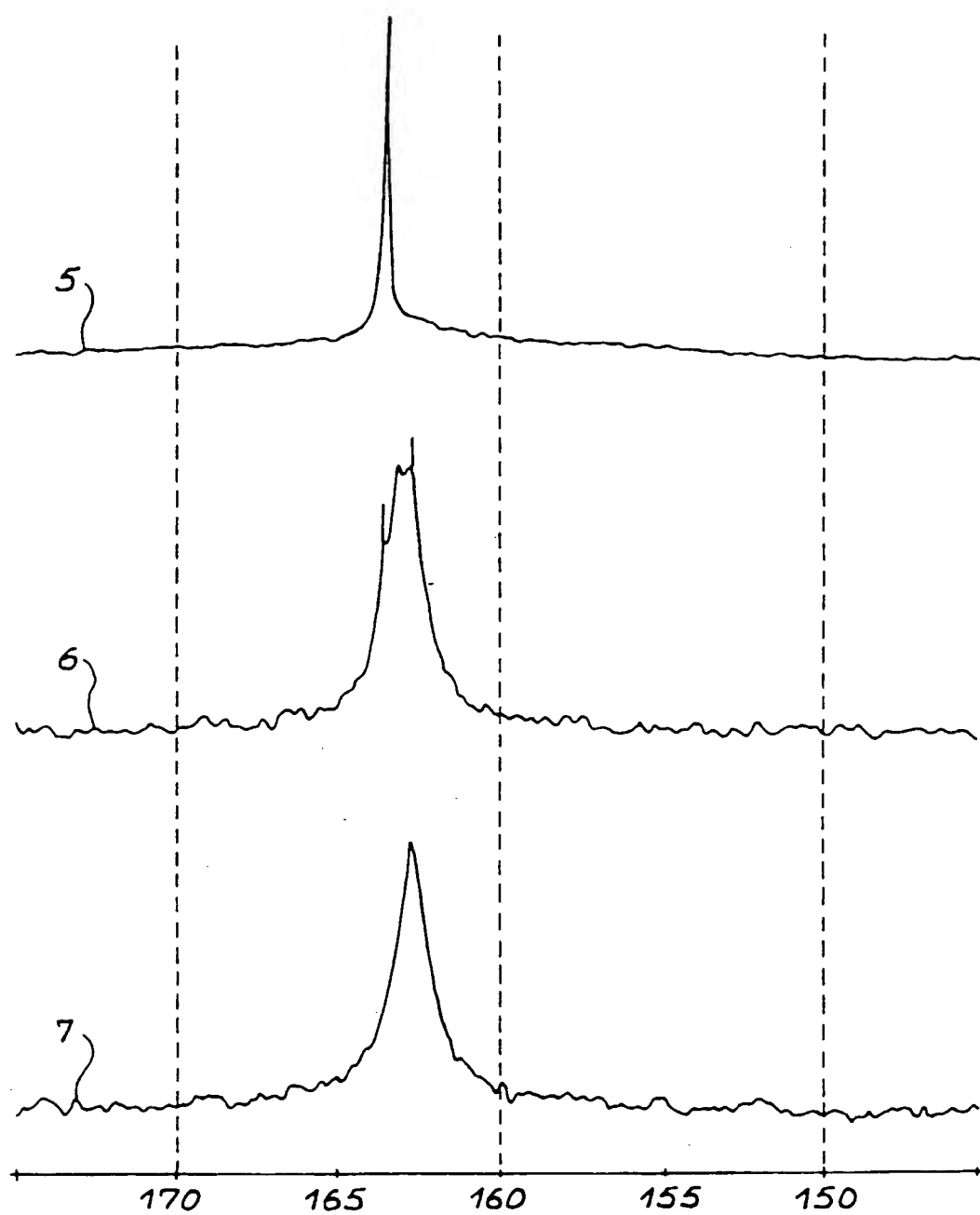


FIG. 3



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande
EP 96 40 1426

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Categorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.Cl.6)
A	WO-A-90 02141 (AUSTRALIAN COMMERCIAL RESEARCH & DEVELOPMENT LIMITED) 8 Mars 1990 * page 78 - page 80; exemples 32-39 *	1,7	C08B37/16 A61K47/48 A61K9/127
A	WO-A-95 15746 (THE SCHOOL OF PHARMACY) 15 Juin 1995 * abrégé; revendications *	11	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.6)
			C08B A61K
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 27 Septembre 1996	Examineur Mazet, J-F
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande I : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant</p>			

FFO FORM 1501 (3/92) (P/04/02)